DialogWeb Page 1 of 2

2.9.1 DIALOG(R)File 351:Derwent WPI (c) 2002 Thomson Derwent. All rts. reserv.

```
**Image available**
WPI Acc No: 1993-030535/199304
MRAM Acc No: C93-013724
 New hypolipaemic urea derivs. - for treating
 hypercholesterolaemia, hypertriglyceridaemia, hyperphospholipidaemia and
 hyperlipidaemia
Patent Assignee: OTSUKA SEIYAKU KOGYO KK (SAKA
Number of Countries: 001 Number of Patents: 002
Patent Family:
                             Applicat No
                                             Kind Date
Patent No
             Kind Date
            A 19921210 JP 91129516 A 19910531 199304 B
B2 19970709 JP 91129516 A 19910531 199732
JP 4356495
JP 2627984
Priority Applications (No Type Date): JP 91129516 A 19910531
Patent Details:
                        Main IPC
                                      Filing Notes
Patent No Kind Lan Pg
                  10
JP 4356495
             A
                                      Previous Publ. patent JP 4356495
                    9
JP 2627984
              B2
Abstract (Basic): JP 4356495 A
        Urea derivs. of formula (I) are new. In (I) R1 and R2 = H, alkyl,
    cyclo-lower alkyl, phenyl lower alkyl, naphthyl, benzoyl, halogen
    substd phenylsulphonyl, lower alkoxycarbonyl-lower alkyl, (halogen
    substd) pyridyl or phenyl (having 1 - 3 gp(s) selected from lower
    alkyl, lower alkoxy, halogen substd lower alkyl, halogen and nitro; R1
    and R2 may bond with N atom bonded to r1 and R2 (via N atom or O atom)
    to form heterocyclic gp and the heterocyclic gp may be substd with
    phenyl; R3 = lower alkyl; X = 0 or S.
               (I) have excellent hypolipidic action and are useful as
         USE -
    remedy for hyperlipemia effective in cure and prevention of various
    diseases (hyperlipemia) such as hyperchlolesterolemia,
    hypertriglyceridemia, hyperphospholipideia or hyperfreelipemia. In an
    example, 1-(4-chlorophenyl)-3-(4-diethoxyphosphoryl
    methylphenyl)thiourea is prepd. 4-Chlorophenylisothiocyanate (3.39 g,
    20 millimole) and 4-diethoxyphosphoryl methylaniline (4.86 g, 20
    millimole) were dissolved in benzene (50 ml). Resultant soln. was
    heated and refluxed for 5 hrs. Solvent was distilled off under reduced
    pressure, residue was subjected to silica gel column chromatography
    (eluated was subjected to silica gel column chromatography (eluated with chloroform-ethyl acetate = 1 : 2) to give titled cpd. The cpd. was
    recrystallised from chloroform-n-hexane to give colourless crystals
    (2.0 g) m.pt. 162 - 163degC.
        DD
Title Terms: NEW; HYPOLIPAEMIC; UREA; DERIVATIVE; TREAT;
  HYPERCHOLESTEROLAEMIC; HYPER; TRI; HYPER; PHOSPHO; LIPIDAEMIA;
  HYPERLIPAEMIA
Derwent Class: B05
International Patent Class (Main): C07F-009/40
International Patent Class (Additional): A61K-031/66; A61K-031/675;
  C07F-009/58; C07F-009/6509; C07F-009/6533
File Segment: CPI
Manual Codes (CPI/A-N): B05-B01E; B05-B01F; B12-H03
Chemical Fragment Codes (M2):
  *01* B615 B701 B712 B720 B741 B815 B831 F011 F012 F013 F014 F015 F016
       F019 F423 F431 F433 F553 F653 G001 G003 G010 G011 G012 G013 G014
       G015 G016 G017 G019 G020 G021 G029 G030 G039 G050 G100 G111 G112
       G113 G221 G299 G530 G543 G553 G563 G573 G583 G599 H141 H201 H211
       H341 H342 H343 H541 H542 H543 H600 H601 H602 H603 H608 H609 H621
       H622 H623 H641 H642 H643 H681 H682 H683 H684 H685 H686 H689 J011
```

```
J012 J271 J272 K0 K352 K353 K399 L4 L410 L420 L431 L432 L531 L532 M113 M121 M122 M123 M124 M125 M126 M129 M136 M143 M147 M148 M210 M211 M212 M213 M214 M215 M216 M220 M221 M222 M223 M224 M225 M226 M231 M232 M233 M240 M272 M273 M281 M282 M283 M311 M312 M313 M314 M315 M321 M322 M323 M331 M332 M333 M334 M340 M342 M343 M344 M351 M353 M372 M373 M391 M392 M393 M411 M510 M520 M521 M522 M531 M532 M533 M540 M541 M542 M710 M903 M904 P814 9304-17901-N Generic Compound Numbers: 9304-17901-N
```

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2002 Thomson Derwent. All rights reserved.

© 2002 The Dialog Corporation

## (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

FI

(日)特許出願公開番号

# 特開平4-356495

(43) 公開日 平成 4 年(1992) 12月10日

(51)Int.CL<sup>5</sup>

識別記号 庁内整理番号

技術表示箇所

C 0 7 F 9/40 # A 6 1 K 31/66

C 7106 -- 4H 8314 = 4 C ADN

31/675

8314 - 4C

審査請求 未請求 請求項の数1(全 10 頁)

(21)出願番号

(22)出願日

平成3年(1991)5月31日

(71)出願人 000149435

株式会社大塚製薬工場

徳島県鳴門市撫養町立岩字芥原115

(72)発明者 津田 可彦

徳島県鳴門市撫養町小桑島字前浜127

(72) 発明者 堤 一彦

徳島県徳島市上助任町天神428の7

(72)発明者 島 厚志

徳島県徳島市国府町西黒田字西傍示1番地

(72)発明者 井上 泰秀

徳島県鳴門市大津町矢倉字参の越市営住宅

C = 15

(74)代理人 弁理士 豆枝 英二 (外4名)

最終頁に続く

#### (54) 【発明の名称】 尿素誘導体

#### (57) 【要約】

【構成】本発明は、一般式

【化1】

[式中R1 及びR2 は水素原子、アルキル基、シクロ低 級アルキル基、フェニル低級アルキル基、ナフチル基、 ペンゾイル基、ハロゲン置換フェニルスルホニル基、低 級アルコキシカルボニル低級アルキル基、ハロゲン原子 で置換されることのあるビリジル基又は置換基として低 級アルキル基、低級アルコキシ基、ハロゲン置換低級ア ルキル基、ハロゲン原子及びニトロ基から選ばれる基の 1~3個を有することのあるフェニル基を示す。またR 1とR2とは之等が結合する窒素原子と共に窒素原子又 は酸素原子を介するか又は介することなく互いに結合し て複素環基を形成してもよく、該複素環基は更にフェニ ル基で置換されていてもよい。R3 は低級アルキル基を 示す。Xは酸素原子又は硫黄原子を示す。] で表わされ る尿素誘導体を提供する。

【効果】本発明の尿素誘導体は、優れた脂質低下作用を 有しており、高脂質血症治療剤として有用である。

【特許請求の範囲】 【請求項1】一般式

【化1】

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & X & O \\
 & \parallel & & \parallel \\
N-C-N-C-N-C+1 & P & (OR^{3}) \\
R^{2} & \parallel & & & \\
\end{array}$$

「式中R1 及びR2 はそれぞれ同一又は異なって水素原 子、アルキル基、シクロ低級アルキル基、フェニル低級 アルキル基、ナフチル基、ベンゾイル基、ハロゲン置換 フェニルスルホニル基、低級アルコキシカルボニル低級 アルキル基、ハロゲン原子で置換されることのあるピリ ジル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキ シ基、ハロゲン置換低級アルキル基、ハロゲン原子及び ニトロ基からなる群から選ばれる基の1~3個を有する ことのあるフェニル基を示す。またR1とR2とは之等 が結合する窒素原子と共に窒素原子又は酸素原子を介す るか又は介することなく互いに結合して複素環基を形成\* \*してもよく、該複素環基は更にフェニル基で置換されて いてもよい。R3 は低級アルキル基を示す。Xは酸素原 子又は硫黄原子を示す。] で表わされる尿素誘導体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は新規な尿素誘導体に関す る。

[0002]

【従来の技術】木発明の尿素誘導体は文献未載の新規化 合物である。

[0003]

【発明が解決しようとする問題点】本発明は後記のよう に医薬品として有用な化合物の提供を目的とする。

[0004]

【問題点を解決するための手段】本発明によれば、下記 一般式(1)で表わされる尿素誘導体が提供される。

[0005]

【化2】

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & X & O \\
N - C - N & C + Q & P & O \\
R^{2} & P & O & Q
\end{array}$$
(1)

[式中R1 及びR2 はそれぞれ同一又は異なって水素原 子、アルキル基、シクロ低級アルキル基、フェニル低級 アルキル基、ナフチル基、ベンゾイル基、ハロゲン置換 フェニルスルホニル基、低級アルコキシカルボニル低級 アルキル基、ハロゲン原子で置換されることのあるピリ ジル基又は置換基として低級アルキル基、低級アルコキ シ基、ハロゲン置換低級アルキル基、ハロゲン原子及び ニトロ基からなる群から選ばれる基の1~3個を有する ことのあるフェニル基を示す。またR1 とR2 とは之等 が結合する窒素原子と共に窒素原子又は酸素原子を介す るか又は介することなく互いに結合して複素環基を形成 してもよく、該複素環基は更にフェニル基で置換されて いてもよい。R<sup>5</sup> は低級アルキル基を示す。Xは酸素原 子又は硫黄原子を示す。]

【0006】上記一般式(1)において示される各基と キル基としては、メチル、エチル、プロピル、イソプロ ピル、プチル、tert - プチル、ペンチル、ヘキシル、ヘ プチル、オクチル、ノニル、デシル、ウンデシル、ドデ シル、トリデシル、テトラデシル、ペンタデシル、セチ ル、ヘプタデシル、ステアリル、ノナデシル基等を例示 できる。シクロ低級アルキル基としては、シクロプロピ ル、シクロプチル、シクロペンチル、シクロヘキシル 基、シクロヘプチル基、シクロオクチル基等を例示でき る。フェニル低級アルキル基としては、ペンジル、α-フェネチル、β-フェネチル、3-フェニルプロピル、

4-フェニルプチル、2-メチル-2-フェニルエチ ル、2-メチル-3-フェニルプロピル基等を例示でき る。ナフチル基にはα-ナフチル基及びβ-ナフチル基 が包含される。ハロゲン置換フェニルスルホニル基とし ては、p-クロロフェニルスルホニル、p-プロモフェ ニルスルホニル、p-フルオロフェニルスルホニル、o -クロロフェニルスルホニル、p-ヨードフェニルスル ホニル基等を例示できる。低級アルコキシカルポニル低 級アルキル基としては、メトキシカルポニルメチル、エ トキシカルポニルメチル、2-n-プロポキシカルボニ ルエチル、n-プトキシカルポニルメチル、2-イソプ ロポキシカルポニルエチル、3-tert-ブトキシカルボ ニルプロピル、n-ペンチルオキシカルポニルメチル、 2-n-ヘキシルオキシカルボニルエチル、4-メトキ シカルポニルプチル、5-エトキシカルポニルペンチ しては、具体的には次の各基を例示できる。即ち、アル 40 ル、6-エトキシカルポニルヘキシル基等を例示でき る。ハロゲン原子で置換されることのあるピリジル基と しては、4-クロロ-3-ピリジル、3-クロロ-4-ピリジル、6-クロロ-2-ピリジル、2,4,6-ト リクロロー3-ビリジル基等を例示できる。

> 【0007】また、置換基として低級アルキル基、低級 アルコキシ基、ハロゲン置換低級アルキル基、ハロゲン 原子及びニトロ基からなる群から選ばれる基の1~3個 を有することのあるフェニル基としては、無置換のフェ ニル基の他に、4-メチルフェニル、3-メチルフェニ 50 ル、2-トリフルオロフェニル、3、4-ジメチルフェ

ニル、3,4,5 トリメチルフェニル、2 エチルフ ェニル、4-トリクロロメチルフェニル、4-クロロフ エニル、2-クロロフェニル、2,4-ジクロロフェニ ル、3、4 = ジクロロフェニル、2、6 = ジクロロフェニル、3、4、5 トリクロロフェニル、4 プロモフ ェニル、3,4 - ジプロモフェニル、4 - フルオロフェ ニル、2-フルオロフェニル、2-ヨードフェニル、4 -ヨードフェニル、4-クロロ 2-メチルフェニル、 4-二トロフェニル、2-二トロフェニル、4-メトキ シフェニル、2ーメトキシフェニル、3,4,5ートリ メトキシフェニル基等を例示できる。尚、上記置換基と しての低級アルキル基としては、メチル、エチル、プロ ピル、イソプロピル、プチル、tert - ブチル、ペンチ ル、ヘキシル基等を、低級アルコキシ基としては、メト キシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキ シ、tert プトキシ基等を、ハロゲン間換低級アルキル 基としては、トリフルオロメチル、トリクロロメチル、 2、2、2-トリフルオロエチル基等を、ハロゲン原子 としては、弗素原子、塩素原子、臭素原子、沃素原子等 をそれぞれ例示できる。

\*【0008】更にR<sup>1</sup> とR<sup>2</sup> とが之等の結合する窒素原子と共に、窒素原子又は酸素原子を介するか又は介することなく、形成し得る複素環基としては、1・ピロリジニル、ピペリジフ、1・ピペラジニル、モルホリノ基等の無置換の複素環基及び4 フェニル 1 ピペラジニル、4・フェニルピペリジフ、2・フェニルピペリジフ、3・フェニル・1ーピロリジニル基等のフェニル基で置換された該複素環基を例示できる。

 $\cdot f$ 

【0009】上記一般式(1)で表わされる本発明の尿 10 素誘導体は、優れた脂質低下作用を有しており、高脂質 血症治療剤として、高コレステロール血症、高トリグリ セリド血症、高リン脂質血症、高遊離脂質血症等の各種 疾患(高脂質血症)の治療及び予防に有用である。

【0010】本発明の尿素誘導体は、各種の方法により 製造できる。その具体例としては下記各反応工程式に示す方法を例示できる。

〈反応工程式-1〉

[0011]

[(E:3]

$$R^{1} - N - C - X + H_{2} N - C H_{2} P (OR^{3})$$
(2)

[式中R<sup>1</sup>、R<sup>3</sup>及びXは前記に同じ。]

【0012】上記反応工程式-1に示すイソシアナート 誘導体(2)とアニリン誘導体(3)との反応は、反応 に悪影響のない適当な溶媒中で実施できる。該溶媒とし ては例えばジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭 素、1,2-ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素 類、ベンゼン、トルエン、キシレン、石油エーテル等の 芳香族乃至脂肪族炭化水素類、ジエチルエーテル、1, 2-ジメトキシエタン、テトラヒドロフラン(TH F)、1,4-ジオキサン等の鎖状乃至環状エーテル 類、アセトン、メチルエチルケトン、アセトフェノン等

のケトン類、アセトニトリル、ジメチルホルムアミド (DMF)、N, Nージメチルアセトアミド等を例示できる。各原料化合物の使用割合は、特に制限されないが、通常化合物(3)に対して化合物(2)を等モル量 〜少過剰モル量程度とするのがよい。反応は冷却下、室温下及び加温下のいずれでも進行するが、通常室温〜溶 媒の環流温度の温度条件を採用するのがよく、一般に 0.5~10時間程度で反応は終了する。

〈反応工程式-2〉

[0013]

【化4】

-1027--

$$S = C = N - CH_{2} P (OR^{1})_{2}$$

$$R^{1} NH$$

$$R^{2} (6)$$

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & S & O \\
N - C - N & H & P (OR^{\frac{1}{2}}) \\
R^{2} & H & (1b)
\end{array}$$

[式中R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>は前記に同じ。]

【0014】上記反応工程式-2に示すアニリン誘導体 (3)とチオホスゲン (4)との反応は、適当な脱酸剤の存在下に、不活性溶媒中で実施できる。脱酸剤として 20は反応に悪影響を及ぼさない公知の各種のものを使用でき、好ましくは例えばトリエチルアミン、ピリジン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルモルホリン等の3級アミン類を使用できる。また不活性溶媒としては例えばベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、ジエチルエーテル、1,2ージメトキシエタン、THF、1,4ージオキサン等の鎖状乃至環状エーテル類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル等を使用できる。化合物 (3)と化合物 (4)との使用割合は、通常前者に対して後者を等モル量~少過剰量程度とするのが\*

\*よく、又、脱酸剤は化合物(4)に対しては2倍モル以上用いるのがよい。反応は通常室温~溶媒の還流温度条件下に、1~10時間程度で終了し、かくして所望イソ20 チオシアナート誘導体(5)を収得できる。

【0015】上記に引き続くイソチオシアナート誘導体(5)とアミン誘導体(6)との反応は、前記反応工程式-1に示した反応と同様の溶媒中で実施できる。原料化合物の使用割合は、特に限定はなく広範囲から適宜選択できるが、通常化合物(5)に対して化合物(6)を等モル量~少過剰量程度用いるのがよい。反応は通常室温~溶媒の還流温度の範囲、好ましくは溶媒の還流温度にて、1~10時間程度を要して実施される。かくして本発明化合物(1b)を収得できる。

30 〈反応工程式-3〉

[0016]

【化5】

[式中R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>は前記に同じ。Yはハロゲン 原子を示す。]

【0017】上記反応工程式-3に示すカルバモイル誘導体(7)とアニリン誘導体(3)との反応は、適当な脱酸剤の存在下に、非プロトン性溶媒中で実施できる。 脱酸剤としては反応に悪影響を及ぼさない公知の各種のものを使用でき、好ましくは例えばトリエチルアミン、 ピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、N, N-ジメチルアニリン、N-メチルモルホリン等の3級アミン類を使用できる。また非プロトン性溶媒としては例えばペンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、ジエチルエーテル、1, 2-ジメトキシエタン、THF、1, 4-ジオキサン等の鎖状乃至環状エーテル類、ジク50 ロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2-ジク

ロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリ ル、DMF等を使用できる。化合物(7)と化合物 (3) との使用割合は、通常後者に対して前者を等モル 量~少過剰量程度とするのが好ましい。また脱酸剤は化 合物(7)に対して等モル量~少過剰量程度とするのが よい。反応は冷却下、室温下及び加温下のいずれでも進 行するが、通常室温~溶媒の還流温度の温度条件下で行 なうのが好ましく、一般に0.5~10時間程度で終了 する。かくして目的化合物(1c)を収得できる。

は、通常の分離手段により容易に単離精製できる。かか る分離手段としては、例えば溶媒抽出、再結晶、吸着ク ロマトグラフィー、プレパラティブ薄層クロマトグラフ ィー等を例示できる。

[0019]

【実施例】以下、本発明を更に詳しく説明するため、本 発明化合物の製造例を実施例として挙げる。

[0020]

【実施例1】1-(4-クロロフェニル)-3-(4-

ジエトキシホスホリルメチルフェニル) チオウレアの製

4 - クロロフェニルイソチオシアナート3. 39g (2 0 ミリモル) と4・ジエトキシホスポリルメチルアニリ ン 4. 8 6 g (20ミリモル) とをベンゼン 5 0 m に落 解させ、5時間加熱遺流した。溶媒を減圧留去した後、 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホ ルム・酢酸エチル=1:2で溶出)に付して、表記化合 物を得た。これをクロロホルムーカーへキサンより再結 【0 0 1 8】 上記それぞれの工程における目的化合物 10 届して、無色結晶 2 の g を得た。融点: 1 6 2 - 1 6 3℃

[0021]

【実施例2~20】実施例1と同様にして第1表に示す 各化合物を得た。尚、第1表中、性状の項には融点 (℃) と再結晶溶媒とを挙げる。また第1表には、前記 実施例1で得られた化合物も併記する。

[0022]

【表1】

					10
	第	1	表		
R I	X			0	
. \	II			3 - 3 -	
, N	– C – N	ı~<	<b>≻</b> сн,	P (OR <sup>3</sup> )	
R!	H			Et:エチル語	Ę

実施例 番 号	R <sup>1</sup>	R ?	R 3	x	性状
1	c 1 <	н	Εt	s	162-163 クロロホルム-n-ヘキサン
2	снз	н	Εt	0	80.5-81.5 ジクロロメタン-ジエチルエー テル
3	сн³	н	Et	s	144-145 ジクロロメタン~n-ヘキサン
4	сн <sub>3</sub> (сн <sub>3</sub> ) <sub>11</sub> -	н	Et	o	86.5-87.5 クロロホルム- n - ヘキサン
5	$\Diamond$	н	E t	s	144.5-145.0 クロロホルム-n-ヘキサン
6	$\Diamond$	н	Et	0	192-193 クロロホルム・n - ヘキサン
7	Ст-с н <sub>2</sub> -	н	Εt	s	153.5-154.5 クロロホルム-n-ヘキサン

[0023] [表2]

11					12
実施例 基 号	R <sup>l</sup>	R 1	R3	х	性  块
8	CH2€H2-	Н	Εt	s	125. 5 126. 5 200***/ n ^ † † >
9		Н	Et	0	179. 0 179. 5 クロロホルム~n - ヘギサン
1 0		н	Et	s	146. 5 · 147. 0 グロロホルムー: - ヘキサン
1 1	(	H	Et	s	118.5-119.5 グロロホルムーnーヘキサン
1 2	u≪≫so,	н	Εt	0	198.5-199.5 クロロホルム
1 3	ся <sup>3</sup> (ся <sup>5</sup> ) <sup>3</sup> осся <sup>5</sup> -	H	Εt	s	95-96 クロロホルムーn-ヘキサン
1 4		н	Εt	O	173-174 ジクロロメタン- n - ヘキサン
1 5		Н	E t	s	143-144 クロロホルム-n-ヘキサン

【0024】 【表3】

実施例 答号	R <sup>1</sup>	R <sup>1</sup>	R³	х	性状
16	H <sup>3</sup> C	н	Et	0	197.5-198.5 クロロホルム-n-ヘキサン
17	н₃ со∢>	н	E t		147.5-148.5 クロロホルムーローヘキサン
18	C F 3	Н	Et		145-146 ジクロロメタン-n-ヘキサン
19	c 1-	н	E t	0	199. 5-201. 5 クロロホルムーn-ヘキサン
2 0	0 <sub>2</sub> N-	н	E t	o	220 (分 解) クロロホルム

#### [0025]

【実施例21】1-ベンジル-1-メチル-3-(4-ジエトキシホスホリルメチルフェニル)チオウレアの製造

4 - ジエトキシホスホリルメチルアニリン25.0g (103ミリモル)とトリエチルアミン20.8g(206ミリモル)とをベンゼン150mlに溶解させ、これに室温攪拌下にチオホスゲン11.8g(103ミリモル)のベンゼン50ml溶液をゆっくりと滴下した。2時間加熱還流した後、反応混合物中に水150mlを加え、クロロホルムで抽出し、芒硝上で乾燥し、溶媒を減圧留去して、油状の4-ジエトキシホスホリルメチルフェニルイソチオシアナート28.0gを得た。

[ 0 0 2 6 ]  $^{1}$  H - NMR (CDC l  $_{3}$  )  $\delta$  (ppm ) : 1.25(t, J=7.0Hz, 6H), 3.13(d, J=22.0Hz, 2H), 4.0-4.1 (m, 4H), 7.18(ABq, J=7.6Hz, 2H), 7.29(dABq, J=2.8, 7.6 Hz, 2H)

【0027】次いで、上記で得られた化合物 2.4g(8.3 ミリモル)とN-メチルベンジルアミン1.0 g(8.3 ミリモル)とをクロロホルム 30 m に溶解させ、6 時間加熱還流した。溶媒を減圧留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルムー酢酸エチル=1:1 で溶出)に付して、表記化合物を得た。これをジクロロメタン-n-ヘキサンより再結晶して、無色結晶 1.3 g を得た。融点:99.5-100.5  $\Box$ 

### 0 [0028]

【実施例22~26】実施例21と同様にして第2表に示す各化合物を得る。第2表における各項の記載は第1表と同様とする。また第2表には実施例21で得られた化合物も併記する。

[0029]

【表4】

15		辆	2	ź	,		It
	R <sup>1</sup>	X     N - C - N 		>- c	O H P (O R	<sup>3</sup> ) 2 E t : r. チ ル 為	
実施例 番 号	R 1	R ?		х	† <del>1</del> .	状	•
2 1	Сн <sub>2</sub>	CH3	E t	S	99.5 1 990प्र	00.5 ン-n-ヘキカ	 ナン
2 2	S <sub>N</sub>	Н	Εt	s	169-17 クロロホルム	2 - n - ヘキサン	,
2 3	С н 2	<b>⊘</b> -сн <sub>2</sub> -	Εt	s	102.0- クロロホルム	102.5 	
2 4	⟨⊃≻′ c	H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -	Εt	s	140.5- クロロホルム	141.5 -n- <pre>-n-</pre>	/
2.5	ОСН	CH <sub>2</sub> -	Εt	S	181.5 クロロホルム	182.5 -n-^+#:	,
	.6	и си -			75-17	6	

[0030]

【実施例27】1, 1-ジフェニル-3-(4-ジェト 30=1:1で溶出)に付して、表記化合物を得た。これをキシホスホリルメチルフェニル)ウレアの製造 クロロホルム-n-ヘキサンより再結晶して、無色結晶

4-ジエトキシホスホリルメチルアニリン4.86g (20ミリモル) とピリジン3.16g (40ミリモル) とをクロロホルム30mlに溶解させ、これに室温攪拌下にジフェニルカルバモイル クロリド4.63g (20ミリモル) のクロロホルム10ml溶液をゆっくり加えて、7時間加熱遺流した。反応混合物中に10%塩酸水溶液50mlを加え、クロロホルムで抽出し、芒硝上で乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残流をシリカゲル

カラムクロマトグラフィー(クロロホルムー酢酸エチル=1:1で溶出)に付して、表記化合物を得た。これをクロロホルム-n・ヘキサンより再結晶して、無色結晶 5、5 g を得た。融点:9 9、0 - 9 9、5  $\mathbb C$ 

[0031]

【実施例28及び29】実施例27と同様にして第3表に示す各化合物を得る。第3表における各項の記載は第1表と同様とする。また第3表には実施例27で得られた化合物も併記する。

[0032]

【表5】

						2.0
	第	3	表			
R I	x			0		
,	tl			11	•	
N	-c-i	<b>√</b>	<b>≻</b> -сн,	P (0	(R*)	
p1 /			, -			
K	ŀ	1			E t : エチル	基

実施例 番号	R <sup>1</sup>	R 2	R³	х	性状
27	$\Diamond$	$\Diamond$	Et	0	99. 0-99. 5 クロロホルム-n-ヘキサン
2 8	<b>⊘</b> -сн₂-	сн3	Εt	0	121.5-122.5 クロロホルム-n-ヘキサン
2 9	С н <sup>8</sup> −	С н <sup>8</sup> −	Et	0	229.5-230.5 (分解) クロロホルムーローヘキサン

フロントページの続き

(72)発明者 奈波 智恵子

徳島県鳴門市撫養町南浜字蛭子前東4の4